A l'équilibre la molarité de **Fe (SCN)$^{2+}$** est égale à **3,2.10^{-3}mol.L^{-1}**.

1°) Calculer l'avancement final de la réaction.

2°) Calculer la constante d'équilibre **K**.

3°) A l'équilibre précédent on ajoute **6.10^{-5}mol** de **NaOH** sans changement appréciable du volume et de la température du système, le système obtenu est **(S')**.

c- Dans quel sans évolue le système **(S')** ?

d- Déterminer la composition molaire à l'équilibre de **(S')**.

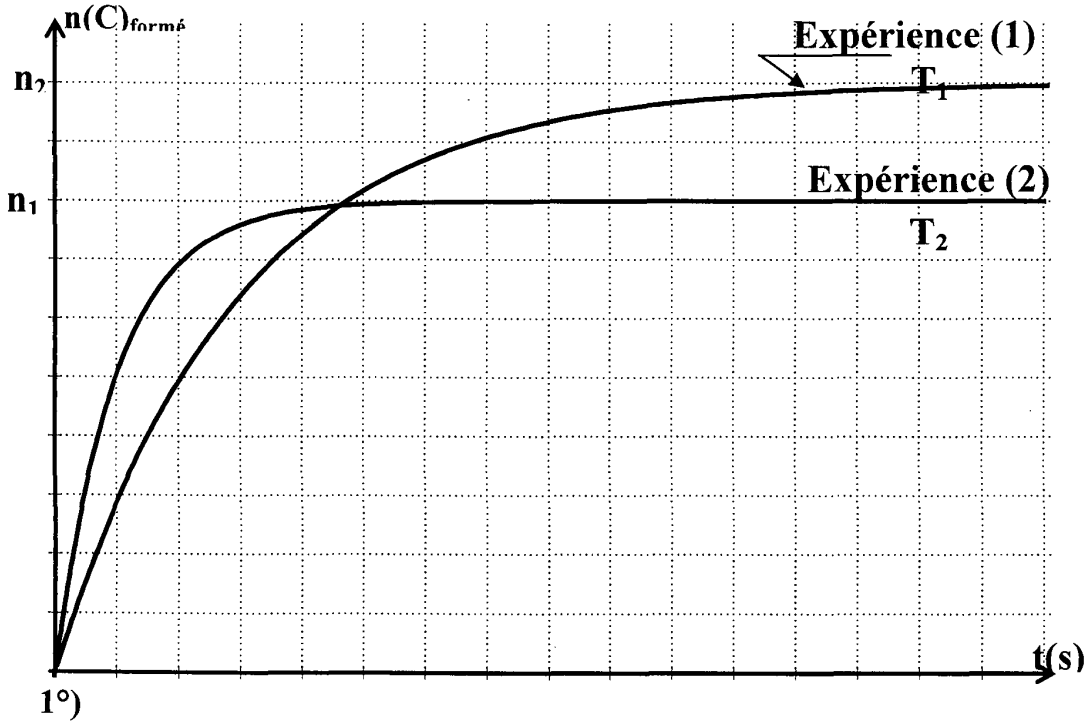
4°) Au mélange précédent **(S)** on ajoute 10ml de la solution **Fe^{3+}** de molarité **C'$_1$ = 10^{-3} mol.L^{-1}**. Déterminer la nouvelle molarité de **Fe(SCN)$^{2+}$** à l'équilibre.

Exercice N°4 :

On considère la réaction :

$$A_{gaz} \rightleftharpoons 2B_{gaz} + C_{gaz}$$

On trace la courbe de $n(C)_{formé}$ pour 2 températures différents T_1 et T_2.



1°)

a- Comparer **T_1 et T_2.**

b- Quel est le caractère énergétique de la réaction.

2°) Pour augmenter le **n(C)** formé faut-il augmenter ou diminuer.

a- La température

b- La pression

c- la [A]